## 日 本 国 特 許 庁 11.01.2005 JAPAN PATENT OFFICE

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application: 2004年 1月13日

出 願 番 号 Application Number:

特願2004-005918

[ST. 10/C]:

[JP2004-005918]

出 願 人
Applicant(s):

宇部興産株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 2月17日

1) 11]



**BEST AVAILABLE COPY** 



【書類名】 【整理番号】 特許願 TTP100837 特許庁長官殿

【あて先】 【国際特許分類】

CO8F136/06 CO8L 9/00

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県市原市五井南海岸8番の1 宇部興産株式会社千葉石油化

学工場内

【氏名】

朝倉 好男

【発明者】

プロ』 【住所又は居所】 千葉県市原市五井南海岸8番の1 宇部興産株式会社千葉石油化

学工場内

岡部 恭芳

00000206

常見 和正

【氏名】

【特許出願人】

【識別番号】

【氏名又は名称】

【代表者】

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 【納付金額】 012254 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

特許請求の範囲 1

宇部興産株式会社

【物件名】 【物件名】 明細書 1 要約書 1



#### 【書類名】特許請求の範囲

#### 【請求項1】

(1) 平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下、アスペクト比が10以下であり、且つ 平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状であり、かつ、融点が170℃以上であるシン ジオタクチックー1, 2ーポリブタジエン結晶樹脂(以下、SPB樹脂と略)1~50重量 部、および、(2)ゴム分100重量部

からなるタイヤ用ビニル・シスーポリブタジエンゴム組成物であって、

該SPB樹脂が下記の特性を有することを特徴とするタイヤ用ビニル・シスーポリブタジ エンゴム組成物。

- (1) ゴム分が末端及び/又は主鎖が変性されたポリブタジエンゴムであること。
- (2)ゴム分のミクロ構造中のビニル構造含有量が15%以下であること。

#### 【請求項2】

該SPB樹脂が、重合時に、少なくとも1個以上の酸素結合を含有する有機化合物及び/ 又は高分子化合物を添加して製造することを特徴とする請求項1に記載のタイヤ用ビニル ・シスーポリブタジエンゴム組成物。

#### 【請求項3】

該少なくとも1個以上の酸素結合を含有する有機化合物及び/又は高分子化合物が、エポ キシ基、エーテル基、カルボキシル基、エステル基、水酸基、または、カルボニル基を含 有する化合物であることを特徴とする請求項1~2に記載のタイヤ用ビニル・シスーポリ ブタジエンゴム組成物。

【書類名】明細書

【発明の名称】ポリブタジエンゴム組成物

#### 【技術分野】

#### [0001]

本発明は、特定の構造を有する短繊維状であり、かつ、融点が170℃以上であるシン ジオタクチック1,2ーポリブタジエン結晶樹脂(以下、SPB樹脂と略)と、ゴム分か らなるビニル・シスポリブタジエンゴム組成物に関する。

#### 【背景技術】

#### [0002]

ポリブタジエンは、いわゆるミクロ構造として、1,4-位での重合で生成した結合部 分(1,4-構造)と1,2-位での重合で生成した結合部分(1,2-構造)とが分子鎖 中に共存する。1,4-構造は、更にシス構造とトランス構造の二種に分けられる。一方 、 1 , 2 -構造は、ビニル基を側鎖とする構造をとる。

#### [0003]

従来、SPB樹脂とゴム分からなるビニル・シスポリプタジエンゴム組成物の製造方法 は、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素、n-ヘキサン、n-ヘプタン などの脂肪族炭化水素、シクロヘキサン、シクロペンタンなどの脂環族炭化水素、及びこ れらのハロゲン化族炭化水素,例えばクロルベンゼン,塩化メチレンなどの不活性有機溶 媒で行われてきた。これらの溶媒を用いると重合溶液の粘度が高く撹拌,伝熱,移送など に問題があり、溶媒の回収には過大なエネルギーが必要であった。又、前記溶媒は毒性の 為,発癌作用の為に環境にとって非常に危険性のあるものであった。

上記の製造方法としては、前記の不活性有機溶媒中で水,可溶性コバルト化合物と一般式 AlR<sub>n</sub>X<sub>3-n</sub>(但しRは炭素数1~6のアルキル基,フェニル基又はシクロアルキル基 であり、Xはハロゲン元素であり、nは1.5~2の数字)で表せる有機アルミニウムク ロライドから得られた触媒を用いて1,3-プタジエンをシス1,4重合してBRを製造 して、次いでこの重合系に1、3-プタジエン及び/または前記溶媒を添加するか或いは 添加しないで可溶性コバルト化合物と一般式A1R3(但しRは炭素数1~6のアルキル 基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表せる有機アルミニウム化合物と二硫化 炭素とから得られるシンジオタクチック1,2重合触媒を存在させて1,3ーブタジエン をシンジオタクチック 1,2 重合(以下,1,2 重合と略す)する方法(例えば、特公昭 4 9-17666号公報(特許文献1),特公昭49-17667号公報(特許文献2)参 照)は公知である。

#### [0005]

また、例えば、特公昭62-171号公報(特許文献3),特公昭63-36324号公 報(特許文献4),特公平2-37927号公報(特許文献5),特公平2-38081 号公報(特許文献 6), 特公平 3 - 6 3 5 6 6 号公報(特許文献 7)には、二硫化炭素の 存在下又は不在下に1,3-プタジエンをシス1,4重合して製造したり,製造した後に 1, 3ープタジエンと二硫化炭素を分離・回収して二硫化炭素を実質的に含有しない 1, 3-ブタジエンや前記の不活性有機溶媒を循環させる方法などが記載されている。更に特 公平4-48815号公報(特許文献8)には配合物のダイスウェル比が小さく,その加 硫物がタイヤのサイドウォールとして好適な引張応力と耐屈曲亀裂成長性に優れたゴム組 成物が記載されている。

#### [0006]

また、特開2000-44633号公報(特許文献9)には、nーブタン,シス2ーブ テン, トランスー2ーブテン, 及びブテンー1などのC4留分を主成分とする不活性有機 溶媒中で製造する方法が記載されている。この方法でのゴム組成物が含有するシンジオタ クチック1,2ーポリプタジエンは短繊維結晶であり、短繊維結晶の長軸長さの分布が繊 維長さの98%以上が $0.6\mu$ m未満であり、70%以上が $0.2\mu$ m未満であることが 記載され、得られたゴム組成物はシス1, 4ポリプタジエンゴム(以下, BRと略す)の



成形性や引張応力、引張強さ、耐屈曲亀裂成長性などを改良されることが記載されている

[0007]

しかしながら、用途によっては、種々の特性が改良されたゴム組成物が求められていた

[0008]

【特許文献1】特公昭49-17666号公報

【特許文献2】特公昭49-17667号公報

【特許文献3】特公昭62-171号公報

【特許文献4】特公昭63-36324号公報

【特許文献5】特公平2-37927号公報

【特許文献6】特公平2-38081号公報

【特許文献7】特公平3-63566号公報

【特許文献8】特公平4-48815号公報

【特許文献9】特開2000-44633号公報

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

#### [0009]

本発明は、特定のゴム分成分と特定のシンジオタクチック-1,2-ポリブタジエン結晶樹 脂からなるタイヤ用ゴム組成物であり、特に自動車のタイヤトレッド及びサイドウォール 用材料として優れた性質を示すタイヤ用ビニル・シスーポリブタジエンゴム組成物を提供 することを目的とする。

#### 【課題を解決するための手段】

#### [0010]

本発明は、(1)平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下、アスペクト比が10以下 であり、且つ平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状であり、かつ、融点が170℃以 上であるシンジオタクチックー1、2ーポリブタジエン結晶樹脂(以下、SPB樹脂と略 ) 1~50重量部、および、(2) ゴム分100重量部

からなるタイヤ用ビニル・シスーポリブタジエンゴム組成物であって、

該SPB樹脂が下記の特性を有することを特徴とするタイヤ用ビニル・シスーポリブタジ エンゴム組成物に関する。

- (1) ゴム分が末端及び/又は主鎖が変性されたポリプタジエンゴムであること。
- (2) ゴム分のミクロ構造中のビニル構造含有量が15%以下であること。

#### [0011]

また、本発明は、該SPB樹脂が、重合時に、少なくとも1個以上の酸素結合を含有する 有機化合物及び/又は高分子化合物を添加して製造することを特徴とする上記のタイヤ用 ビニル・シスーポリプタジエンゴム組成物に関する。

#### [0012]

また、本発明は、該少なくとも1個以上の酸素結合を含有する有機化合物及び/又は高分 子化合物が、エポキシ基、エーテル基、カルボキシル基、エステル基、水酸基、または、 カルボニル基を含有する化合物であることを特徴とする上記のタイヤ用ビニル・シスーポ リブタジエンゴム組成物に関する。

#### 【発明の効果】

#### [0013]

本発明のポリプタジエンゴムは、ポリブタジエンゴムの優れた特性を保持し、且つ配合物 のダイスウェル比(スウェル比)が小さく、その加硫物はタイヤのトレッドとして好適な耐 破壊特性及び耐摩耗性、滑り摩擦抵抗性とタイヤのサイドウォールとして好適な弾性率も 合わせ持つ。更に加硫物の耐屈曲亀裂成長性が非常に良好で、且つ窒素ガス・酸素ガスの 加硫物へのガス透過が小さい値を示すため、タイヤの空気漏れや酸化劣化の低減が可能で ある。従がって、本発明のポリブタジエンゴムをサイドウォールやトレッドの素材として



使用したタイヤは、優れた高速耐久性を示す。また、この配合物のダイスウェル比が低い ことから、優れた押出し加工性を示し、タイヤ製造の作業性が向上する。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

#### [0014]

本発明のゴム組成物は、(1)平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下、アスペク ト比が10以下であり、且つ平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状であり、かつ、融 点が170℃以上であるシンジオタクチック 1,2 ーポリブタジエン結晶樹脂(以下、SPB 樹脂と略)1~50重量部、および、(2)ゴム分100重量部からなる。

#### [0015]

上記の(1)成分のSPB樹脂は、平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下、好まし くは、0.1μm以下であり、また、アスペクト比が10以下、好ましくは、8以下であり、且 つ平均の単分散繊維結晶数が10以上、好ましくは、15以上の短繊維状であり、かつ、融点 が170℃以上、好ましくは、190~220℃である。

#### [0016]

- (2) ゴム分としては、
- (1)ゴム分が末端及び/又は主鎖が変性されたポリブタジエンゴムであり、及び (2) ゴム分のミクロ構造中のビニル構造含有量が15%以下、好ましくは10%以下であ る。

#### [0017]

(1)成分のSPB樹脂と(2)ゴム分の割合は、(2)ゴム分100重量部に対して(1) 成分SPB樹脂が1~50重量部、好ましくは、1~30重量部である。上記範囲外であると、 BR中のSPB樹脂の短繊維結晶が大きくなり、特長となる弾性率・耐屈曲亀裂成長性・ 酸化劣化性等が発現し難く、また加工性の悪化などの問題がある。

#### [0018]

上記のゴム組成物は、以下の製造方法で好適に得られる。

溶解度パラメーター(以下、SP値と略)が8.5以下である炭化水素系溶媒を用いた重 合により製造される。溶解度パラメーターが8.5以下である炭化水素系溶媒としては,

例えば、脂肪族炭化水素、脂環族炭化水素である n - ヘキサン (S P 値:7.2)、 n -ペンタン (SP値:7.0)、n-オクタン (SP値:7.5)、シクロヘキサン (SP値:8 . 1)、nーブタン(S P値:6.6)等が挙げられる。中でも、シクロヘキサンなどが好ま

これらの溶媒のSP値は、ゴム工業便覧(第四版、社団法人:日本ゴム協会、平成6年 1月20日発行;page721)などの文献で公知である。

#### [0019]

SP値が8. 5よりも大きい溶媒を使用すると、BR中へのSPBの短繊維結晶の分散状 態が本発明の如く形成されないので,優れたダイスウェル特性や高引張応力,引張強さ, 高屈曲亀裂成長性能を発現しないので好ましくない。

#### [0020]

次に1,3-プタジエンと前記溶媒とを混合して得られた混合媒体中の水分の濃度を調節 する。水分は前記媒体中の有機アルミニウムクロライド1モル当たり、好ましくは0.1  $\sim 1$ . 0 モル, 特に好ましくは 0.  $2\sim 1$ . 0 モルの範囲である。この範囲以外では触媒 活性が低下したり、シス1、4構造含有率が低下したり、分子量が異常に低下又は高くな ったり、重合時のゲルの発生を抑制することができず、このため重合槽などへのゲルの付 着が起り、更に連続重合時間を延ばすことができないので好ましくない。水分の濃度を調 節する方法は公知の方法が適用できる。多孔質濾過材を通して添加・分散させる方法(特 開平4-85304号公報)も有効である。

#### [0021]

水分の濃度を調節して得られた溶液には有機アルミニウムクロライドを添加する。一般式 AlR<sub>n</sub>X<sub>3-n</sub>で表される有機アルミニウムクロライドの具体例としては,ジエチルアルミ ニウムモノクロライド,ジエチルアルミニウムモノブロマイド,ジイソプチルアルミニウ



ムモノクロライド, ジシクロヘキシルアルミニウムモノクロライド, ジフェニルアルミニ ウムモノクロライド、ジエチルアルミニウムセスキクロライドなどを好適に挙げることが できる。有機アルミニウムクロライドの使用量の具体例としては、1、3-ブタジエンの 全量1モル当たり0.1ミリモル以上,特に0.5~50ミリモルが好ましい。

#### [0022]

次いで、有機アルミニウムクロライドを添加した混合媒体に可溶性コバルト化合物を添 加してシス1,4重合する。可溶性コバルト化合物としては、SP値が8.5以下である炭 化水素系溶媒を主成分とする不活性媒体又は液体1,3-ブタジエンに可溶なものである か又は、均一に分散できる、例えばコバルト(II)アセチルアセトナート、コバルト(II I ) アセチルアセトナートなどコバルトの $\beta$  - ジケトン錯体,コバルトアセト酢酸エチル エステル錯体のようなコバルトの $\beta$ ーケト酸エステル錯体,コバルトオクトエート,コバ ルトナフテネート, コバルトベンゾエートなどの炭素数6以上の有機カルボン酸のコバル ト塩、塩化コバルトピリジン錯体、塩化コバルトエチルアルコール錯体などのハロゲン化 コバルト錯体などを挙げることができる。可溶性コバルト化合物の使用量は1,3ーブタ ジエンの1モル当たり0.001ミリモル以上、特に0.005ミリモル以上であること が好ましい。また可溶性コバルト化合物に対する有機アルミニウムクロライドのモル比( Al/Co)は10以上であり,特に50以上であることが好ましい。また,可溶性コバ ルト化合物以外にもニッケルの有機カルボン酸塩、ニッケルの有機錯塩、有機リチウム化 合物,ネオジウムの有機カルボン酸塩,ネオジウムの有機錯塩を使用することも可能であ る。

#### [0023]

シス1,4重合する温度は0℃を超える温度~100℃,好ましくは10~100℃、更 に好ましくは20~100℃までの温度範囲で1,3-ブタジエンをシス1,4重合する 。重合時間(平均滞留時間)は10分~2時間の範囲が好ましい。シス1,4重合後のポ リマー濃度は5~26重量%となるようにシス1,4重合を行うことが好ましい。重合槽 は1槽、又は2槽以上の槽を連結して行われる。重合は重合槽(重合器)内にて溶液を攪 拌混合して行う。重合に用いる重合槽としては高粘度液攪拌装置付きの重合槽,例えば特 公昭40-2645号に記載された装置を用いることができる。

#### [0024]

本発明のシス1, 4重合時に公知の分子量調節剤, 例えばシクロオクタジエン, アレン, メチルアレン(1, 2-ブタジエン)などの非共役ジエン類,又はエチレン,プロピレン プテンー 1 などの  $\alpha$  ーオレフィン類を使用することができる。又重合時のゲルの生成を 更に抑制するために公知のゲル化防止剤を使用することができる。シス1, 4-構造含有 率が一般に90%以上,特に95%以上で,ムーニー粘度(ML1+4, 100℃,以下 ,MLと略す) $10\sim130$ ,好ましくは $15\sim80$ であり,実質的にゲル分を含有しな 61

#### [0025]

上記のゴム分の変性剤として、少なくともアミノ基とアルコキシ基とを含有する有機珪素 化合物、アルコキシ基を含有する有機珪素化合物などを用いる。具体的な化合物の例とし ては、3-アミノプロピルジメチルメトキシシラン、3-アミノプロピルメチルジメトキ シシラン、3-アミノプロピルエチルジメトキシシラン、3-アミノプロピルトリメトキ シシラン、3-アミノプロピルジメチルエトキシシラン、3-アミノプロピルメチルジエ トキシシラン、3ーアミノプロピルトリエトキシシラン、3ーアミノプロピルジメチルブ トキシシラン、3ーアミノプロピルメチルジプトキシシラン、3ー(2ーアミノエチルア ミノプロピル) ジメトキシメチルシラン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル) ジメ トキシエチルシラン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル)ジメトキシプロピルシラ ン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル)ジメトキシブチルシラン、3-(2-アミ ノエチルアミノプロピル) ジエトキシメチルシラン、3- (2-アミノエチルアミノプロ ピル) トリメトキシシラン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル) トリエトキシシラ



ン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル)トリブトキシシラン、エチルトリメトキシ シラン、トリエトキシシラン、ブチルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン、 テトラエトキシシラン、エチルトリエトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、ヘキ シルトリメトキシシラン、テトラブトキシシラン、テトラフェノキシシラン、メチルトリ プロポキシシラン、メチルトリイソプロポキシシラン、ペンチルトリエトキシシラン、フ エニルトリエトキシシラン、オクチルトリエトキシシラン、トリペンチルオキシシラン、 などを挙げることができる。

#### [0026]

特に好ましいのは、3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-(2-アミノエチルア ミノプロピル) ジメトキシメチルシラン、3-(2-アミノエチルアミノプロピル) トリ メトキシシラン、テトラメトキシシラン、メチルトリメトキシシランそしてテトラエトキ シシランである。これらの変性剤は、単独で用いてもよく、あるいは複数組み合わせて用 いてもよい。

#### [0027]

変性剤の使用量は、生成したポリブタジエン(ポリブタジエンゴム) 100gに対して0 . 01~150ミリモル、好ましくは1~100ミリモル、更に好ましくは3~50ミリ モルである。変性剤の使用量が少ないと、変性効果が現れにくい。また、使用量が多すぎ ると、ポリブタジエン中に未反応変性剤が残存しやすくなり、その除去に手間がかかるの で、好ましくない。なお、変性物のムーニー粘度が変性前と比較して1以上増加している ことが好ましい。

#### [0028]

変性温度は0~100℃の範囲の温度が好ましく、特に室温~70℃の範囲がより好まし い。温度が低すぎると変性反応の進行が遅く、温度が高すぎると重合体がゲル化するので 好ましくない。通常は、重合温度と同じ温度で変性反応を行うのが好ましい。変性時間は 特に制限はないが、通常は0.5~6時間の範囲が好ましい。変性時間が短すぎると反応 が充分進行せず、変性時間が長すぎると重合体がゲル化する恐れがあるので好ましくない

#### [0029]

また、1,3-ブタジエンの重合直後に、変性剤の添加に先立ち、変性反応の進行を速め るために、ハロゲン化アルミニウムやハロゲン化アルキル (アルキル基の炭素原子数は1 ~6)などを触媒として添加することもできる。ハロゲン化アルミニウムの例としては、 塩化アルミニウム、臭化アルミニウム、及びヨウ化アルミニウムが挙げられる。ハロゲン 化アルキルの例としては、臭化エチル、ヨウ化エチル、塩化ブチル、臭化ブチル、ヨウ化 ブチルが挙げられる。この触媒の使用量は、ポリブタジエン100gに対して0.01~ 50ミリモル、好ましくは0.05~30ミリモル、更に好ましくは0.1~20ミリモ ルである。

#### [0030]

上記の変性剤以外に、不飽和カルボン酸あるいはその誘導体を用いることができる。具体 的化合物としては、マレイン酸、フマル酸、アクリル酸、メタクリル酸及びそれらの誘導 体が挙げられる。それらの誘導体としては、たとえば、無水マレイン酸、無水フタル酸の ような酸無水物、メチルアクリレート、2-エチルヘキシルアクリレートのようなアルキ ルエステル、メトキシアクリレート、エトキシエチルアクリレート、メトキシエトキシエ チルアクリレートのようなアルコキシアルキルエステル、アクリルアミド、メタクリルア ミド、N-メチル (メタ) アクリルアミド、N, N'-ジメチル (メタ) アクリルアミド 、N-メチロール(メタ)アクリルアミドなどのN-置換(メタ)アクリルアミド等が挙 げられる。特に好ましいのは、無水マレイン酸、アクリル酸、メチルメタクリル酸である

#### [0031]

反応を促進するために、有機過酸化物を添加することが好ましい。有機過酸化物は、1時 間半減温度100℃までのものが好ましい。例えばベンゾイルパーオキサイド、ラウロイ



ルパーオキサイド、ビスー3, 3, 5-トリメチルヘキサノイルパーオキサイド、p-ク ロロベンジルパーオキサイド、tープチルパーオキシピバレート、tープチルパーオキシ ピバレート、t - ブチルパーオキシイソブチレート、t - ブチルパーオキシー2-エチル ヘキサノエートなどが好ましい。有機過酸化物の量は、ポリブタジエンに対して、0.0 5~2重量%が好ましい。

#### [0032]

また、ハロゲン系化合物を用いることができる。例えば、分子状のハロゲン、スルフリル ハロゲン化物、ハロゲン化コハク酸イミド、ハロゲン化カプロラクタムなどが挙げられる 。ハロゲン化方法は、以下の通りである。たとえば、ポリブタジエン重合体をn-ヘキサ ン、n-ヘプタンのような炭化水素、または四塩化炭素、テトラクロルエチレン、クロル ベンゼンのようなハロゲン化炭化水素等の溶剤に溶解し、均一な溶液状態とし、次いで塩 素化の場合は分子状の塩素ガスと反応させるか、またはスルフリルコロリド、Nークロロ コハク酸イミドなどの有機塩素化剤を添加することによって行われる。また臭素化の場合 は塩素化と同様に溶媒に溶解した重合体を分子状の臭素と接触させるか、または、Nープ ロモコハク酸イミド、Nープロモシモトアミド、Nープロモフタルイミド、Nープロモカ プロラクタムなどの有機臭素化剤と接触させることによって行うことができる。また、ハ ロゲン化反応は、原料ポリブタジエンの重合溶液からポリブタジエンを分離せずに溶液を そのまま用いてもよい

#### [0033]

また、ヘテロ三員環化合物を用いることができる。例えば、エポキシ化合物、エチレンイ ミン誘導体、チイラン化合物などが挙げられる。エポキシ化合物としては、エチレンオキ シド、プロピレンオキシド、シクロヘキセンオキシド、スチレンオキシド、グリシジルア クリレート、グリシジルメタクリレート、アリルグリシジルエーテル等が挙げられる。エ チレンイミン誘導体としては、エチレンイミン、プロピレンイミン、N-フェニルエチレ ンイミン、 $N-(\beta-)$ アノエチル)エチレンイミンなどが挙げられる。チイラン化合物 としては、チイラン、メチルチイラン、フェニルチイランなどが挙げられる。

#### [0034]

上記の製造方法により得られる本発明の変性ポリブタジエン(変性ポリブタジエンゴム) は、その繰り返し単位の80%以上がシス1,4構造を持ち、ムーニー粘度(ML1+4、 100℃)が20~80の範囲にあり、ゲルパーミエーション法による重量平均分子量が 200,000~1,000,000範囲にあることが望ましい。

#### [0035]

また、上記のゴム分のミクロ構造中のビニル構造含有量が15%以下、好ましくは、10 %以下であることが好ましい。

#### [0036]

前記の如くして得られたシス1,4重合反応混合物に1,3-ブタジエンを添加しても添 加しなくてもよい。そして,一般式AlR3 で表せる有機アルミニウム化合物と二硫化炭 素、必要なら前記の可溶性コバルト化合物を添加して1、3ーブタジエンを1、2重合し て沸騰 n ーヘキサン可溶分99~50重量%とH. Iが1~50重量%とからなるビニル ・シスポリブタジエンゴムを製造する。一般式A1R3 で表せる有機アルミニウム化合物 としてはトリメチルアルミニウム,トリエチルアルミニウム,トリイソプチルアルミニウ ム、トリn-ヘキシルアルミニウム、トリフェニルアルミニウムなどを好適に挙げること ができる。有機アルミニウム化合物は1,3-ブタジエン1モル当たり0.1ミリモル以 上,特に0.5~50ミリモル以上である。二硫化炭素は特に限定されないが水分を含ま ないものであることが好ましい。二硫化炭素の濃度は20ミリモル/L以下,特に好まし くは0.01~10ミリモル/Lである。二硫化炭素の代替として公知のイソチオシアン 酸フェニルやキサントゲン酸化合物を使用してもよい。

#### [0037]

1, 2重合する温度は0~100℃, 好ましくは10~100℃, 更に好ましくは20~ 100℃までの温度範囲で1,3-プタジエンを1,2重合する。1,2重合する際の重

合系には前記のシス重合液100重量部当たり1~50重量部,好ましくは1~20重量 部の1,3-ブタジエンを添加することで1,2重合時の1,2-ポリブタジエンの収量 を増大させることができる。重合時間(平均滞留時間)は10分~2時間の範囲が好まし い。1,2重合後のポリマー濃度は9~29重量%となるように1,2重合を行うことが 好ましい。重合槽は1槽,又は2槽以上の槽を連結して行われる。重合は重合槽(重合器 )内にて重合溶液を攪拌混合して行う。1,2重合に用いる重合槽としては1,2重合中 に更に高粘度となり、ポリマーが付着しやすいので高粘度液攪拌装置付きの重合槽、例え ば特公昭40-2645号公報に記載された装置を用いることができる。

#### [0038]

1個以上の酸素結合を含有する有機化合物及び/又は高分子化合物としては、エーテル 基、エポキシ基、カルボキシル基、エステル基、水酸基、カルボニル基を含有する化合物 であることが好ましい。具体的化合物として、例えば酸無水物、脂肪族アルコール、芳香 族アルコール、脂肪族エーテル・芳香族エーテル、脂肪族カルボン酸・芳香族カルボン酸 ・不飽和カルボン酸、脂肪族カルボン酸エステル・芳香族カルボン酸エステル・不飽和カ ルボン酸エステル、フェノール樹脂、ナイロン樹脂、ポリウレタン、ポリエチレングリコ ール、エポキシ化ポリブタジエン、ポリエステル、エポキシ化スチレンブタジエン共重合 体、ポリアリールエーテル、などが挙げられる。

#### [0039]

1個以上の酸素結合を含有する有機化合物及び/又は高分子化合物を重合系に添加するこ とにより、ビニル・シスポリブタジエンゴムのマトリックス成分であるシスポリブタジエ ンとSPB樹脂の界面親和性が変化し、結果としてSPB樹脂の繊維結晶の単分散化及び ビニル・シスポリプタジエンゴムの諸物性の向上に効果がある。

#### [0040]

添加量は、得られたビニル・シスポリブタジエンゴムに対して0.01~20重量部、好まし くは0.01~10重量部の範囲ある。添加方法は特に限定するものでなく、ビニル・シスポリ ブタジエンゴムを製造するシス1,4重合時あるいは1,2重合時、及び/または、ビニ ル・シスポリブタジエンゴムの重合終了時でも良い。好ましくは、1,2重合時の添加で ある。添加後、好ましくは、10分~3時間攪拌する。好ましくは、10分~30分である。

#### [0041]

重合反応が所定の重合率に達した後、常法に従って公知の老化防止剤を添加することがで きる。老化防止剤の代表としてはフェノール系の2, 6-ジーtーブチル-pークレゾー ル (BHT), リン系のトリノニルフェニルフォスファイト (TNP), 硫黄系の4.6-ビス(オクチルメチル)-0-クレゾール、ジラウリルー3, 3'-チオジプロピオネート( TPL)などが挙げられる。単独でも2種以上組み合わせて用いてもよく,老化防止剤の 添加はVCR100重量部に対して0.001~5重量部である。次に重合停止剤を重合 系に加えて停止する。例えば重合反応終了後,重合停止槽に供給し,この重合溶液にメタ ノール,エタノールなどのアルコール,水などの極性溶媒を大量に投入する方法,塩酸, 硫酸などの無機酸, 酢酸, 安息香酸などの有機酸, 塩化水素ガスを重合溶液に導入する方 法などの、それ自体公知の方法である。次いで通常の方法に従い生成したビニル・シスポ リプタジエンゴム組成物(以下、VCRと略)を分離,洗浄,乾燥する。

#### [0042]

このようにして得られたVCRは沸騰 n-ヘキサン可溶分99~50重量%とH. Iが1 ~50重量%とからなり、沸騰 n-ヘキサン可溶分はミクロ構造が90%以上のシス1, 4-ポリプタジエンであり、H. Iの融点が170~220℃のSPBDである。MLは 20~150, 好ましくは25~100である。

#### [0043]

このようにして得られたVCRは沸騰n-ヘキサン可溶分99~50重量%とH. Iが1 ~50重量%とからなり、沸騰n-ヘキサン可溶分はミクロ構造が90%以上のシス1, 4 -ポリブタジエンであり、H. Iの融点が170~220℃のSPBDである。MLは20~ 150, 好ましくは25~100である。

#### [0044]

VCR中に分散したSPBDは変性BRマトリックス中に微細な結晶として単分散化した 形態で部分的に分散し、凝集構造を有する大きなSPBD繊維結晶と共存している。そし て、この単分散化した微細な繊維結晶はマトリックスゴム成分が変性されたことにより、 界面親和性を向上させる。この単分散繊維結晶の平均短軸長は0.2μm以下、アスペクト比 は10以下であり、且つ平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状である。一方、従来の VCRは大きな凝集構造を有するSPBD繊維結晶が殆どで、単分散繊維結晶数は5以下であ

#### [0045]

このようにして得られたVCRを分離取得した残部の未反応の1,3-ブタジエン,不活 性媒体及び二硫化炭素を含有する混合物から蒸留により1,3ープタジエン,不活性媒体 として分離して,一方,二硫化炭素を吸着分離処理,あるいは二硫化炭素付加物の分離処 理によって二硫化炭素を分離除去し,二硫化炭素を実質的に含有しない1,3-ブタジエ ンと不活性媒体とを回収する。また,前記の混合物から蒸留によって3成分を回収して, この蒸留から前記の吸着分離あるいは二硫化炭素付着物分離処理によって二硫化炭素を分 離除去することによっても、二硫化炭素を実質的に含有しない1、3-プタジエンと不活 性媒体とを回収することもできる。前記のようにして回収された二硫化炭素と不活性媒体 とは新たに補充した1、3-ブタジエンを混合して使用される。

#### [0046]

本発明による方法で連続運転すると、触媒成分の操作性に優れ、高い触媒効率で工業的に 有利にVCRを連続的に長時間製造することができる。特に, 重合槽内の内壁や攪拌翼, その他攪拌が緩慢な部分に付着することもなく,高い転化率で工業的に有利に連続製造で きる。

#### [0047]

本発明により得られるVCRは単独でまたは他の合成ゴム若しくは天然ゴムとブレンドし て配合し,必要ならばプロセス油で油展し,次いでカーボンブラックなどの充填剤,加硫 剤,加硫促進剤その他通常の配合剤を加えて加硫し、タイヤ用として有用であり、サイド ウォール、または、トレッド, スティフナー, ビードフィラー, インナーライナー, カー カスなどに、その他、ホース、ベルトその他の各種工業用品等の機械的特性及び耐摩耗性 が要求されるゴム用途に使用される。また、プラスチックスの改質剤として使用すること もできる。

#### [0048]

本発明により得られるVCRに前記の配合剤を加えて混練した組成物は、従来のベンゼン , トルエン, ヘキサン, シクロヘキサン, クロルベンゼンなどの溶媒を使用した方法で得 られたVCRに比較してダイスウェル比(押出し時の配合物の径とダイオリフィス径の比 ) が指数換算で30以下に低下(値が低下すると優れる)し、押出加工性に優れている。

#### [0049]

また、本発明により得られるVCR組成物(配合物)を加硫すると硬度や引張応力が向上 する。特に100%引張応力の向上が著しく、前記従来の方法で得られたVCRに比較し て指数換算で40前後増加(値が増加すると優れる)し、補強効果が大幅に改善される。更に 屈曲亀裂成長が著しく改善され、指数換算で30前後増加(値が増加すると優れる)し、屈曲 亀裂を抑制する効果を発現する。また、ランフラットタイヤ等で要求される耐熱物性とし ては酸素等のガス透過性が、同様に従来の方法で得られたVCRに比較して指数換算で5 前後低下(値が低下すると優れる)し、酸化劣化に伴う発熱を抑制する効果を示す。

#### [0050]

そして、上記の諸物性の発現には、VCR中に分散したSPBDはBRマトリックス中に 微細な結晶として単分散化した形態で部分的に分散し、凝集構造を有する大きなSPBD 繊維結晶と共存している必要がある。即ち、BRマトリックス中の単分散化SPB樹脂は 、平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下であり、また、アスペクト比が10以下であ り、且つ平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状であり、かつ、融点が170℃以上で



ある必要がある。これらの範囲外では上記の特長ある諸物性は発現されない。更にSP値 が8.5以下の範囲から外れる炭化水素系重合溶媒の使用及び(または)少なくとも1個以上 の酸素結合を含有する有機化合物及び/又は高分子化合物を使用しない場合には、BRマ トリックス中に、最適に単分散化したSPB樹脂の形態作製は困難になる。

#### [0051]

本発明のゴム組成物は、前記各成分を通常行われているバンバリー、オープンロール、 ニーダー、二軸混練り機などを用いて混練りすることでも得られる。

#### [0052]

本発明のゴム組成物には、必要に応じて、加硫剤、加硫助剤、老化防止剤、充填剤、プロ セスオイル、亜鉛華、ステアリン酸など、通常ゴム業界で用いられる配合剤を混練しても

#### [0053]

加硫剤としては、公知の加硫剤、例えば硫黄、有機過酸化物、樹脂加硫剤、酸化マグネシ ウムなどの金属酸化物などが用いられる。

#### [0054]

加硫助剤としては、公知の加硫助剤、例えばアルデヒド類、アンモニア類、アミン類、グ アニジン類、チオウレア類、チアゾール類、チウラム類、ジチオカーバメイト類、キサン テート類などが用いられる。

#### [0055]

老化防止剤としては、アミン・ケトン系、イミダゾール系、アミン系、フェノール系、硫 黄系及び燐系などが挙げられる。

#### [0056]

充填剤としては、炭酸カルシウム、塩基性炭酸マグネシウム、クレー、リサージュ、珪藻 土等の無機充填剤、再生ゴム、粉末ゴム等の有機充填剤が挙げられる。

プロセスオイルは、アロマティック系、ナフテン系、パラフィン系のいずれを用いてもよ 6.1

#### [0058]

以下に本発明に基づく実施例について具体的に記載する。

#### [0059]

評価項目と実施条件

#### 混練方法

下記手順に準じて混練する。

#### 「一次配合し

混練装置:バンバリーミキサー(容量1. 7 L)

回転数:77rpm スタート温度:90℃

#### 混練手順:

0分; VCR、NR投入

0分;フィラー投入

3分;ラムを上げて掃除(15秒)

5分;ダンプ

ダンプ物は引き続き10インチロールにて1分間巻き付け、3回丸め通し後、シート出し した。コンパウンドは2時間以上冷却後、次の手順に準じて二次配合を行った。

#### [0060]

#### [二次配合]

前記一次配合終了後、下記手順に準じて二次配合を行った。

混練装置:10インチロール

ロール温度:40~50℃

ロール間隙:2mm

混練手順:

0分;ダンプ物の巻き付け及び硫黄・加硫促進剤の投入 (1)

2分;切り返し (2)

3分;三角取り・丸め通し後、シート出し (3)

[0061]

加硫時間

測定装置;JSRキュラストメーター2F型

測定温度;150℃

測定時間; t 9 0 × 2, × 3 を加硫時間とした。

加硫条件

加硫装置;プレス加硫 加硫温度; 150℃

[0062]

[素ゴム物性評価]

ミクロ構造は、赤外吸収スペクトル分析によって行った。シス740cm<sup>-1</sup>、トランス 967cm<sup>-1</sup>、ビニル910cm<sup>-1</sup>の吸収強度比からミクロ構造を算出した。

[0063]

ムーニー粘度 (ML1+4) は、JIS K6300に準拠して測定した。

[0064]

トルエン溶液粘度(Tcp)は、ポリマー2.28gをトルエン50mlに溶解した後、 標準液として粘度計校正用標準液(JIS 28 8 0 9)を用い、キャノンフェンスケ粘度計N o. 400を使用して、25℃で測定した。

[0065]

η s p / c : シンジオタクチック 1,2 - ポリブタジエンの分子量の尺度 測定温度は135℃、使用溶媒はオルトジクロルベンゼン

[0066]

シンジオタクチック 1,2 ーポリブタジエンの融点は、示差走査熱量計 (DSC) の吸熱 曲線のピークポイントにより決定した。

[0067]

[配合物物性]

ダイスウェル

測定装置;モンサント社製加工性測定装置 (MPT)

ダイ形状;円形

L/D; 1, 10 (D=1.5 mm)

測定温度;100℃

せん断速度; 100sec<sup>-1</sup>

[0068]

「加硫物物性]

硬度及び引張強度は、JIS-K-6301に規定されている測定法に従って測定した。

[0069]

屈曲亀裂成長性は上島製作所製の亀裂試験機を用いて、ASTM D813に従い、試験 片の亀裂が15mm以上の長さに成長するまでの屈曲回数を測定した。

[0070]

ガス透過性はJISK7126に規定されている測定法に従って測定した。

[0071]



#### 【表1】

<del></del>		
ゴム・薬品	配合量(phr)	
VCR/NR	60/40	
HAFカーボン	50	
プロセスオイル	10	ļ
亜鉛華1号	5	
ステアリン酸	2	_
老化防止剤 AS	1	_
加硫促進剤 CZ	1	
硫黄	1.5	
Total	170.5	

【実施例1】

[0072]

(以下は、VCR-1の実施例です。適宜修正してください)

窒素ガスで置換した内容30Lの攪拌機付ステンレス製反応槽中に、脱水シクロヘキサン (SP値8.1) 18kgに1.3-ブタジエン1.6kgを溶解した溶液を入れ、コバルトオクトエート 4 mmo 1、ジエチルアルミニウムクロライド84 mmo 1及び1.5-シクロオクタジエン70 mmo 1を混入、 $25 \text{ $\mathbb{C}$}$ で30分間攪拌し、シス重合を行った。

次に、直ちに60で、変性剤としてトラメトキシシラン1.78ミリモルを添加し、同温度で120分間、変性反応を行なった。

得られたポリマーのMLは33、T-cpは59、ミクロ構造は1,2構造0.9%、トランス-1,4 構造0.9%、シス1,4構造98.2%であった。

シス重合後、直ちに重合液にトリエチルアルミニウム90 mmol及び二硫化炭素50 mmolを加え、25℃で60分間攪拌し、1,2 重合を行った。その後、得られた重合生成液にエポキシ化ポリブタジエン(粘度33,000 mPa·s)0.5重量%を加え、60℃で1時間攪拌を行った。重合終了後、重合生成液を4,6ービス(オクチルチオメチル)-0ークレゾール1 重量%を含むメタノール18 Lに加えて、ゴム状重合体を析出沈殿させ、このゴム状重合体を分離し、メタノールで洗浄した後、常温で真空乾燥した。この様にして得られたビニル・シスポリブタジエンゴムの収率は82%、 $\eta$  sp/C=1.5、であり、ビニル・シスポリブタジエンゴムに含まれる短軸長 $0.2\mu$  m以下の短分散SPB繊維結晶の数は1000個以上で、アスペクト比は10以下、融点は202℃であった。

[0073]

表2にビニル・シスポリブタジエンゴム組成物の素ゴムデータを示した。

[0074]



			実施例		比較例			
		1	2	3	1	2	3	j
変性剤の種類		テトラメトキシ シラン	メチルトリエトキシ シラン	テトラメトキ シシラン	未変性	テトラメトキシ シラン	未変性	
添加量(	添加量(mmol)		<b>←</b>	<b>←</b>		1.78		_
マトリックス					0.0		←	-
ML	,	33	<u>←</u>	<del>_</del>	33	<u>←</u>		-
	T-cp (cp)		<b>←</b>	<b>←</b>	59	<b>←</b>	<b>←</b>	_
T-cp		59 1.79	<b>←</b>	<b>←</b>	1.79	<b>←</b>	←	Ц
[1		1.4		<b>←</b>	1.4	<b>←</b>	<b>←</b>	L
重量平均			<u> </u>					1
	(Mw) × 10 <sup>4</sup>		←	←	42	<u> </u>	<b>←</b>	<u> </u>
ミクロ構造	Cis	98.2	<b>←</b>	←	98.2	←	<u>←</u>	Lì
(%)	Trans	0.9	←	<b>←</b>	0.9	<u> </u>	<del>-</del>	1
\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	Vinyl		←	<b>←</b>	0.9	←	<del>  ← </del>	1
	酸素含有化合物の種類		アリルエーテル コホ* リマー	ユホ* キシ化 PB	未添加	未添加	エホ <sup>®</sup> キシ化 PB	-
	添加量(wt%)		0.5	0.1	_		0.5	
		0. 5 202	<b>←</b>	<b>←</b>	202	←	←	┸
	SPB(B)の融点(℃)_ ηsp/c		<b>←</b>	<b>←</b>	1. 5	<b>←</b>	←	1
	単分散SPB繊維結晶数							-
	短軸長0.2μ以下の数					1 _	4.50	-
	400 μ <sup>2</sup> 当り		>20	>50	3	5	<10	4
単分散SPBの		<10	1	110	10	14	<10	+
72^	724・外比		<8	<10	12			┽
	(A)/(B)		<u>←</u>	_ ←	<u>←</u>	← 	<u> </u>	+
備		単分散	文SPB繊維系	晶数多い	単分散	SPB繊維結晶	旧叙少ない	

[0075]

表3にビニル・シスポリブタジエンゴム組成物の配合物及び加硫物データを示した。 [0076]



	【衣	<u> </u>							T		1
					ľ					<u></u> ⊢	1
							ļ-	1			
				実施例		比較例			3		4
	物性項	<u></u>	1	2	3	1	2				1
					合物物的	性(指数)				備考	1
Г	タ*イスウェル		L/D=1				L/D=1				-
Г									٠, ١	指数小が 優	
	100 sec	· -1	68	68	70	100	93	89		1度	7
Γ					<b>I硫物物</b>	生(指数)			<del></del> -	#5 #16 Ja 38	-
F								100		指数大が	
	硬度	į,	106	106	106		100		103	優	-
H	M100		144	141	149		100		121	同上	-
$\vdash$	Тв		109	108	109	10	100		103		-1
十	EB		101	102	102	1	100		101		-
H	TR		104	104	103	1	100		101		
H	反撥弾	桂	108	108	108	1	100		103	"	_{-
H	人 技 升	1								指数小が	
١	発熱特	:141:	86	86	86	1	00	98	94	優	H
$\vdash$	PS		79	79	79	1	00	98	98	同上	-
+	ランホ・一ン摩耗		<del></del>							指数大が	$\vdash$
-	(スリップ 卒		110	111	113	1	100		102	優	Н
H	(2) 27 -4	-20707								指数小が	
١	圧縮永	አ <u>ሞ</u>	85	85	85	1	100		95	優	<del> </del>
ŀ	<u> </u>	/\JE						:		指数大が	1
-	屈曲亀죟	100 長	143	145	139	11	100		113	優	₽{
ŀ	ALI PLA	CANA								指数小が	
-	tan	δ	80	80	80_	<u> </u>	100	102	91	優	4-1
ł	tan	<u> </u>	1	1						指数小が	
ļ		N <sub>2</sub>	95	95	95		100	100	99	優	44
Ì	ガス透過						100	100	97	同上	
	性	02	93	93	93		100	100	1 91	1 11111	-13



【書類名】要約書

【要約】

【課題】。

【解決手段】(1)平均の単分散繊維結晶の短軸長が0.2μm以下、アスペクト比が10以下 であり、且つ平均の単分散繊維結晶数が10以上の短繊維状であり、かつ、融点が170℃以 上であるシンジオタクチックー1、2ーポリブタジエン結晶樹脂(以下、SPB樹脂と略 ) 1~50重量部、および、(2) ゴム分100重量部

からなるタイヤ用ビニル・シスーポリブタジエンゴム組成物であって、該SPB樹脂が下 記の特性を有することを特徴とするタイヤ用ビニル・シスーポリプタジエンゴム組成物。

(1) ゴム分が末端及び/又は主鎖が変性されたポリブタジエンゴムであること。(2) ゴム 分のミクロ構造中のビニル構造含有量が15%以下であること。

【選択図】 なし

ページ: 1/E

#### 特願2004-005918

## 認定・付加情報

特許出願の番号

特願2004-005918

受付番号

5 0 4 0 0 0 4 7 0 3 0

書類名

特許願

担当官

第六担当上席

0095

作成日

平成16年 1月14日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 1月13日



特願2004-005918

出願人履歴情報

識別番号

[000000206]

1. 変更年月日 [変更理由]

2001年 1月 4日

[変更理田] 住 所 氏 名 住所変更

山口県宇部市大字小串1978番地の96

宇部興産株式会社

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018417

International filing date:

02 December 2004 (02.12.2004)

Document type:

Certified copy of priority document

Document details:

Country/Office: JP

Number:

2004-005918

Filing date:

13 January 2004 (13.01.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 03 March 2005 (03.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

#### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.